

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



almanahj.com

موقع
المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم اضغط هنا [13/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/13)

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/13chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر المتقدم اضغط هنا [grade13/ae/com.almanahj//:https](https://almanahj.com/ae/grade13)

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا [bot_almanahj/me.t//:https](https://t.me/bot_almanahj)



دليل تصحيح امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر - المسار المتقدم للفصل الدراسي الأول 2019 -

SN:10L20L0L251C246978X1549D201912111304GB		الجزء الأول / السؤال الأول:	
الإجابة	رقم المفردة	الإجابة	رقم المفردة
كبريتات الزئبق (I) أو كبريتات الزئبق (II)	9	A	1
زيادة عدد الإلكترونات غير المتموضعة	10	يتم التعامل فيه مع الإلكترونات كموجات	2
تحتاج الرابطة في a طاقة أكبر من الرابطة في b	11	قاعدة هوند	3
P_2O_3	12	رتب العناصر تصاعديًا حسب العدد الذري	4
لوجود عدد فردي من إلكترونات التكافؤ	13	لأن لها نفس عدد إلكترونات التكافؤ	5
شكل الجزيء هرم ثلاثي ونوع التهجين sp^3	14	b	6
HCl	15	-3	7
		$Mg_3N_2, MgO, MgCl_2$	8

درجتان لكل مفردة

موجبات التصحيح:

الإجابة محددة وغير ذلك لا يستحق أي درجة على المفردة.

SN:10L20L0L251C246978X1549D201912111304GB

30

مجموع درجات الجزء الأول



دليل تصحيح امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر - المسار المتقدم للفصل الدراسي الأول 2019 -

SN:10L20LDL251C246978X1549D201912111304GB

SN:10L20LDL251C246978X1549D201912111304GB

30

وجه المقارنة	المركبات	المركبات التساهمية	المواد الفلزية	الدرجة
درجات الانصهار والغليان	مرتفعة / عالية	منخفضة	تتفاوت من مرتفعة نسبيًا إلى مرتفعة	3 درجات
حالتها عند درجة حرارة الغرفة	صلبة	صلبة / سائلة / غازية	صلبة عدا الزئبق فهو سائل	3 درجات

رقم الفقرة	الإجابة	الدرجة
31	$c = \lambda \nu$	درجة واحدة
	$\nu = c / \lambda$	درجة واحدة
	$\nu = \frac{3.00 \times 10^8}{4.90 \times 10^{-7}} = 6.00 \times 10^{14} \text{ Hz}$	درجتان

انتهت الإجابة،،،

SN:10L20LDL251C246978X1549D201912111304GB

SN:10L20LDL251C246978X1549D201912111304GB

SN:10L20LDL251C246978X1549D201912111304GB



دليل تصحيح امتحان مادة الكيمياء للصف العاشر - المسار المتقدم للفصل الدراسي الأول 2019 -

SN:10L20L0L251C246978X1549D201912111304GB

SN:10L20L0L251C246978X1549D201912111304GB

رقم الفقرة	الإجابة	الدرجة المخصصة
23	$[Ar] 4s^1 3d^{10}$	درجتان
	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	درجتان
	<p>Orbital diagram showing 1s, 2s, 2p_x, 2p_y, and 2p_z orbitals. 1s has two electrons (up and down arrows). 2s has two electrons (up and down arrows). 2p_x has two electrons (up and down arrows). 2p_y has two electrons (up and down arrows). 2p_z has one electron (up arrow).</p>	درجتان

الجزء الثاني / السؤال الثالث:	الدرجة	
25 درجة		
رقم المفردة	الإجابة	الدرجة المخصصة
24	بسبب زيادة عدد مستويات الطاقة وابتعاد إلكترونات التكافؤ عن النواة	2
25	لأن الفوتون يمتلك نفس طاقة الإلكترون، فإن التفاعل بين الجسيمين يغير كلا من الطول الموجي للفوتون وموقع وسرعة الإلكترون أو مبدأ الشك لهايزنبرج	2
26	لأن هناك اثنان من الأزواج المنعزلة على ذرة الأكسجين المركزية في H ₂ O لذلك، يجب أن يكون هناك أربعة مدارات هجينة: اثنان للربط واثنان للأزواج المنعزلة.	2
27	لأن النموذج فشل في شرح طيف أي عنصر غير الهيدروجين. كما أن نموذج بور لم يفسر السلوك الكيميائي للذرات	2
28	لأن القوة المطبقة القوية تعمل على تراص الأيونات المتشابهة لتصبح مجاورة لبعضها البعض فتنشأ قوة تنافر بينها تسبب تكسير البلورة	2

رقم الفقرة	اسم المركب	الصيغة	الدرجة المخصصة
29	كبريتيد الألمنيوم	Al ₂ S ₃	درجة واحدة
	نترات المغنيسيوم	Mg (NO ₃) ₂	درجة واحدة
	كرومات الفضة	Ag ₂ CrO ₄	درجة واحدة
	الأمونيا	NH ₃	درجة واحدة
	حمض الهيدروبوديك	HI	درجة واحدة

